



## 世界知的所有権機関

# 国際事務局



# 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 5 (11) 国際公開番号 WO 93/08167 C07D 221/16, 239/93, 401/04 A1 C07D 403/04, 409/04, 487/04 (43) 国際公開日 1993年4月29日(29.04.1993) (21)国際出願番号 PCT/JP92/01384 (81) 指定国 (22)国際出願日 1992年10月23日(23.10.92) AT(欧州特許)。BE(欧州特許)。CH(欧州特許)。DE(欧州特許)。 DK(欧州特許)。ES(欧州特許)。FR(欧州特許)。GB(欧州特許)。 (30) 優先権データ GR(欧州特許)。IE(欧州特許)。IT(欧州特許)。JP. 特顯平3/303771 1991年10月24日(24.10.91) LU(欧州特許)。MC(欧州特許)。NL(欧州特許)。SE(欧州特許)。 US. (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 日本西達株式会社(NIPPON SODA CO., LTD.)[JP/JP] 添付公開書類 国祭調査報告書 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 Tokyo, (JP) (72)発明者;および (75) 発明者/出願人(米国についてのみ) 梅田信広(UMEDA, Nobuhiro)[JP/JP] 斉藤健司(SAITO, Kenji)[JP/JP] 細川浩靖(HOSOKAWA, Hiroyasu)(JP/JP) 橋本 章(HASHIMOTO, Sho)[JP/JP] 〒250-02 神奈川県小田原市高田宇柳町345 日本暫達株式会社 小田原研究所内 Kanagawa. (JP) (74) 代理人 弁理士 東海裕作。外(TOKAI. Yusaku et al.) 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 日本暫達株式会社内 Tokyo, (JP)

(54) Title: NOVEL HETEROCYCLIC DERIVATIVE AND AGROHORTICULTURAL BACTERICIDE CONTAINING SAME

(54) 発明の名称 新規ヘテロ規誘導体及びその負回芸用殺留剤

(57) Abstract

A compound represented by general formula (1), a salt thereof, a process for the production thereof, and an agrohorticultural bactericide containing same, wherein m represents an integer of 1 to 4; R¹ represents hydrogen, lower alkyl, lower alkoxy, etc.; X represents C=Z [wherein Z represents oxygen, CH(OH), Cr¹(r²) (wherein r¹ and r² represent each cyano, alkoxy-carbonyl, carbamoyl, etc.) r Nr³ (wherein r³ represents lower alkyl, phenyl, lower alkoxy, 1 wer alkylamino, hydroxy, phenylamino, lower alkoxycarb nylamin , etc.)], CH(OH) or CH₂; Y represents N or C(R⁴) (wherein R⁴ represents hydrogen or lower alkoxycarbonyl); R² represents hydrogen, S(O)nr⁵ (wherein r⁵ represents lower alkyl, and n represents 0, 1 or 2), lower alkoxy, etc.; and R³ represents hydrogen, lower alkoxy, lower alkyl, phenyl, a 5- or 6-membered heterocyclic group containing ne r two atoms selected am ng N, S and O, etc.



本発明は一般式[I]で表される化合物、その塩、 (57) 要約 製造方法およびその農園芸用殺菌剤である。

**(I)** (R<sup>1</sup>)<sub>m</sub>,

〔式中、 $mは1\sim4$ の整数、 $R^1$ は、同一又は相異なって、水素原子、低級アル キル基、低級アルコキシ基、低級ハロアルコキシ基、低級アルキルチオ基、低級 ハロアルキル基、低級アルコキシカルボニル基、ニトロ基、低級アルキルでモノ もしくはジ置換されてもよいカルバモイル基またはハロゲン原子を表し、Xは C=Z [Zは酸素原子、CH(OH)、 $Cr^1(r^2)$   $(r^1$ 、 $r^2$ は同一又は相異なってシアノ 基、アルコキシカルボニル基、または低級アルキルでモノもしくはジ置換されて もよいカルバモイル基を表す。)、Nr®(r®は低級アルキル基、置換されてもよ いフェニル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノ基、ヒドロキシ基、置換 されてもよいフェニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基を表す。)〕、 CH(OH)、CH<sub>2</sub> を表し、YはN、C(R<sup>4</sup>) (R<sup>4</sup> は、水素原子、低級アルコキシカル ボニル基を表す。)を表し、 $R^{s}$  は、水素原子、S(0)。 $r^{s}$ ( $r^{s}$ は置換されてもよ い低級アルキル基、nは0、1又は2を表す。)、低級アルコキシ基、低級アル キルスルホニルアミノ基、置換されてもよいフェニルスルホニルアミノ基、シア ノ基、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、モルホリノ基、又は置換されてもよいフェ ニルアルキルもしくは低級アルキルで置換されていてもよいアミノ基を、R°は、 水素原子、低級アルコキシ基、低級アルキル基、シクロアルキル基、置換されて もよいベンゾイル基、置換されてもよいチエニルカルボニル基、置換されてもよ いピリジルカルボニル基、低級アルコキシアルキル基、低級アルキルチオ基、置 換されてもよいフェニル基、置換されてもよいN, S, Oを $1\sim2$  個含む $5\sim6$ **員のヘテロ環基、置換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換され** てもよいチエニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいピリジルで置換さ れたアルキル基、又はシアノ、ニトロ、N. S. Oを $1\sim2$ 個含む $5\sim6$ 員のへ テロ環で置換されたアルキル、置換されてもよいフェニル、低級アルコキシもし くは低級アルキルで置換されてもよいアミノ基を表す。〕

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AT オーストリア AU オーストラリア BB ベルバードス ベルギー BF ブルキナ・ファッ BG ブルガリア BJ ペナン BR ブラジル CA カナダ CF 中央アフリカ共和国 CG コンゴー CH Z Z CH スイス CI コート・ジボアール CM カメルーン CS チェッコスロヴァキア CZ チェッコ共和国 DE ドイツ DK デンマーク FI フィンランド ES ス・イン

GB イギリス GN ギニア GR ギリシャ HU ハンガリー IE アイルランド IT イタリー JP 日本 KP 朝鮮民主主義人民共和国 KR 大韓民国 LI リヒデンシュタイン LK スリランカ LU ルクセンアルグ MC モナコ MG マダウスカル MI. マリ ML マリ MN モンゴル MR モーリタニア MWマラウイ

NL オランダ NO ノルウェー NZ ニュー・ジーランド PL ボーランド PT ボルトナル RO ルーマニア RU ロシア連邦 SD スーダン スーダン スウェーデン SK SN SU スロヴァキア共和国 セネガル ソヴィエー連邦 チャード Su . TD チャー TG トーコ UA ウクライナ US 米国 VN ヴェトナム

#### 明細書

#### 新規へテロ環誘導体及びその農園芸用殺菌剤

#### 技術分野:

本発明は、新規なヘテロ環誘導体及びその農園芸用殺菌剤に関する。

#### 背景技術:

農園芸作物の栽培に当り、作物の病害に対して多数の防除薬剤が使用されているが、その防除効力が不十分であったり薬剤耐性の病原菌や害虫の出現によりその使用が制限されたりまた植物体に薬害や汚染を生じたり、あるいは人畜魚類に対する毒性が強かったりすることから、必ずしも満足すべき防除薬とは言い難いものが少なくない。従ってかかる欠点の少ない安全に使用できる薬剤の出現が強く要請されている。

本発明の目的は、工業的に有利に合成でき効果が確実で、安全に使用できる農園芸用殺菌剤となりうる新規化合物を提供することにある。

#### 本発明は、一般式〔1〕

ī

〔式中、mは  $1 \sim 4$  の整数、 $R^1$  は、同一又は相異なって、水素原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級ハロアルコキシ基、低級アルキルチオ基、低級ハロアルカル基、低級アルキルでモノ もしくはジ置換されてもよいカルバモイル基またはハロゲン原子を表し、Xは C=Z 〔Z は酸素原子、CH(OH)、 $Cr^1(r^2)$  ( $r^1$ 、 $r^2$  は同一又は相異なってシアノ 基、アルコキシカルボニル基、または低級アルキルでモノもしくはジ置換されてもよいカルバモイル基を表す。)、 $Nr^3$  ( $r^3$  は低級アルキル基、置換されてもよ

いフェニル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノ基、ヒドロキシ基、置換 されてもよいフェニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基を表す。)〕、 CH(OH)、CH<sub>2</sub> を表し、YはN、C(R<sup>4</sup>) (R<sup>4</sup> は、水素原子、低級アルコキシカル ボニル基を表す。)を表し、 $R^2$  は、水素原子、S(0)。 $r^5$ ( $r^5$ は置換されてもよ い低級アルキル基、nは0、1又は2を表す。)、低級アルコキシ基、低級アル キルスルホニルアミノ基、置換されてもよいフェニルスルホニルアミノ基、シア ノ基、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、モルホリノ基、又は置換されてもよいフェ ニルアルキルもしくは低級アルキルで置換されていてもよいアミノ基を、R³は、 水素原子、低級アルコキシ基、低級アルキル基、シクロアルキル基、置換されて もよいベンゾイル基、置換されてもよいチエニルカルボニル基、置換されてもよ いピリジルカルボニル基、低級アルコキシアルキル基、低級アルキルチオ基、置 換されてもよいフェニル基、置換されてもよいN、S、Oを $1\sim2$ 個含む $5\sim6$ **員のヘテロ環基、置換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換され** てもよいチエニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいピリジルで置換さ れたアルキル基、又はシアノ、ニトロ、N. S. Oを $1\sim2$ 個含む $5\sim6$ 員のへ テロ環で置換されたアルキル、置換されてもよいフェニル、低級アルコキシもし くは低級アルキルで置換されてもよいアミノ基を表す。〕で表される化合物及び その塩の1種又は2種以上を含有する農園芸用殺菌剤である。

# 一般式〔I〕の置換基を更に説明する。

r³が置換されてもよいフェニル基、置換されてもよいフェニルアミノ基を表す場合における置換基の種類としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アルキルチオ基、シアノ基、ニトロ基、置換されてもよいカルバモイル基などが挙げられる。

r<sup>5</sup>が置換されてもよい低級アルキル基を表す場合における置換基の種類としては、ハロゲン原子、アルコキシ基、アルキルチオ基、アルキルアミノ基、フェニル基、アルコキシカルボニル基、置換されてもよいカルバモイル基などが挙げられる。

ì

r<sup>5</sup>が置換されてもよいフェニルスルホニルアミノ基を表す場合における置換基の種類としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アルキルチオ基、ニトロ基、シアノ基、置換されてもよいカルバモイル基などが挙げられる。

r<sup>5</sup>が置換されてもよいフェニルアルキルで置換されてもよいアミノ基を表す場合におけるフェニルアルキルの置換基の種類としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、ニトロ基、シアノ基、アルキルアミノ基、アルコキシカルボニル基、置換されてもよいカルバモイル基などが挙げられる。

R<sup>®</sup> が置換されてもよいベンゾイル基、置換されてもよいチエニルカルボニル 基、置換されてもよいピリジルカルボニル基、置換されてもよいフェニル基、置 換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいチエニルで 置換されたアルキル基、置換されてもよいピリジルで置換されたアルキル基、又 は置換されてもよいフェニルで置換されてもよいアミノ基を表す場合における置 換基の種類としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルアミ ノ基、アルキルチオ基、ニトロ基、置換されてもよいカルバモイル基などが挙げ られる。

R®が置換されてもよいN.S,Oを1~2個含む5~6員のヘテロ環基、又はN.S,Oを1~2個含む5~6員のヘテロ環で置換されたアルキルで置換されてもよいアミノ基を表す場合におけるヘテロ環として、チオフェン、フラン、イミダゾール、チアゾール、オキサゾール、ピラゾール、ピリジン、ピリミジン、ピラジン、ピロリジン、ピペリジン、ピペラジン、モリホリン、ピリジニウムなどが挙げられ、置換基の種類としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アルキルアミノ基、ニトロ基、置換されてもよいカルバモイル基などが挙げられる。

本発明化合物は以下に示す方法により製造することができる。

1

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{0} C < SCH_{3} \xrightarrow{R^{5}CCH_{8}} CCH_{8} \xrightarrow{R^{5}CCH_{8}} CH_{2}C - R^{5}$$

$$(II) CH_{3}COONH_{4}/CH_{3}COOH$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{0} SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{0} SCH_{3}$$

$$(II'-1)$$

式中、R<sup>5</sup> は低級アルキル基、シクロアルキル基、低級アルコキシアルキル基、置換されてもよいフェニル基、置換されてもよいN,S,Oを1~2個含む5~6員のヘテロ環基(但し、炭素原子で結合する)、置換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいチエニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいピリジルで置換されたアルキル基を示し、R<sup>1</sup>、mは前記と同じ意味を示す。

[I'-1]は [IV] に、酢酸等の溶媒中、酢酸アンモニウム等のアンモニウム塩を反応温度  $10\sim100$  で反応させることにより得られる。

2

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow C \longrightarrow SCH_{3} \longrightarrow CH_{2} \nearrow R^{6} \longrightarrow (V)$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow C \longrightarrow SCH_{3} \longrightarrow (R^{1})_{m} \longrightarrow SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow CH_{3} \longrightarrow (R^{1})_{m} \longrightarrow (VI) \longrightarrow (VII)$$

$$(VII) \longrightarrow CH_{3} \longrightarrow (R^{1})_{m} \longrightarrow (R^{1})_{m$$

式中 $R^6$  は低級アルコキシカルボニル基を示し、 $R^1$  、mは前記と同じ意味を示す。

式 [VI] および [VII] の化合物は公知であるか、または常法により合成できる。 (薬学雑誌、104(2)、127頁(1984)) [I'-2] および [I'-3] は、溶媒中、塩基の存在下、反応温度  $10\sim100$  でで反応させることにより得られる。

溶媒としては、メタノール、エタノール、nープタノール等のアルコール類、

ジオキサン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、ピリジン、DMF、DMS O等が挙げられる。塩基としては、ナトリウムメトキシド、カリウム tーブトキシド等のアルカリ金属アルコキシド、トリエチルアミン、N, Nージメチルアニリン、ピリジン、DB U等の有機塩基、水素化ナトリウム等の金属水素化物、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、炭酸銀等の無機塩基が挙げられる。

3

$$(R^1)_m$$
 $(R^1)_m$ 
 $(R^1$ 

式中、 $R^7$  は低級アルコキシ基、シアノ基、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、モルホリノ基、又は置換されてもよいフェニルアルキルもしくは低級アルキルで置換されてもよいアミノ基を示し、 $R^1$ 、m、n は前記と同じ意味を示す。

 $\{I'-4\}$ は、 $\{I'-1\}$ に、クロロホルム、酢酸等の溶媒中、メタクロロ過安息香酸、過酸化水素等の酸化剤を反応させることにより得られる。

[I'-5]は、メタノール、エタノール等の溶媒中、[I'-1]に水素化ホウ素ナトリウム等の還元剤を反応させることにより得られる。

[I'-6]は[I'-4]に、溶媒中、塩基の存在下、求核剤を反応することにより得られる。

4

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad R^{8} - C \longrightarrow NH \qquad 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(II) \qquad R^{9}SO_{2}NH_{2} \qquad MHSO_{2}R^{9} \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow NHSO_{2}R^{9}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow 0 \qquad SCH_{3}$$

式中、 $R^8$  は水素原子、低級アルコキシ基、低級アルキル基、シクロアルキル基、低級アルコシキアルキル基、低級アルキルチオ基、置換されてもよいフェニル基、置換されてもよいN. S.  $Oを1\sim2$  個含む $5\sim6$  員の00000元 口環基、置換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいピリジルで置換されたアルキル基、又はシアノ、ニトロ、N. S.  $Oを1\sim2$  個含む $5\sim6$  員の0000元 口環で置換されたアルキル、置換されてもよいフェニル、低級アルコキシもしくは低級アルキルで置換されてもよいフェニル、低級アルコキシもしくは低級アルキルで置換されてもよいフェニル、0000元 に関換されてもよいフェニル、000元 に関換されてもよいフェニル、00元 は低級アルキル基又は置換されてもよいフェニル基を示し、00元 は低級アルキル基又は置換されてもよいフェニル基を示し、01元 に意味を示す。

[I'-7]は、[Ⅱ]と[W]とを、溶媒中、塩基の存在下、反応温度10

~100℃で反応させることにより得られる。

溶媒としては、水、メタノール、エタノール、n-ブタノール等のアルコール類、ジオキサン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、ピリジン、DMF、DMS O等が挙げられる。塩基としてはナトリウムメトキシド、カリウム t-ブトキシド等のアルカリ金属アルコキシド、トリエチルアミン、N. N-ジメチルアニリン、ピリジン、DBU等の有機塩基、水素化ナトリウム等の金属水素化物、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム等の無機塩基が挙げられる。

[I'-8] はメタノール、エタノール等の溶媒中、[I'-7] に水素化ホウ素ナトリウム等の還元剤を反応させることにより得られる。

 $\{I'-9\}$  は、 $\{I'-7\}$  と  $R^9SO_2NH_2$  を、DMF、DMS O等の溶媒中、水素化ナトリウム等の金属水素化物を塩基として用いて反応温度 I 0  $\sim$  1 5 0  $^{\circ}$  で反応させることにより得られる。

(5)

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow \begin{pmatrix} 0 & R^{8} - C & NH \\ CCCOOR^{10} & R^{8} - C & NH_{2} \\ CHN & CH_{3} & base \end{pmatrix} \qquad (R^{1})_{m} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{1} & 0 & R^{1} \\ R^{1} & R^{1} & R^{2} & R^{2} \\ COOH & R^{2} & R^{2} & R^{2} \\ (X1) & ($$

式中、 $R^{10}$ は低級アルキル基を示し、 $R^{8}$  は前記と同じ意味を示す。 [I'-10] は [XI] とポリリン酸 (PPA) を 100~200 に加熱することにより得られる。

 $(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{0} (R^{2} - \underbrace{\operatorname{SeO}_{2}}_{\mathbf{CH}_{2}R^{1}}) \times (R^{1})_{\mathbf{m}} \times (R^{2} - R^{2})$   $(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{0} (R^{1})_{\mathbf{m}} \times (R^{2} - R^{2})$   $(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{0} (R^{1})_{\mathbf{m}} \times (R^{2} - R^{2})$   $(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{0} (R^{2} - R^{2})$   $(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{0} (R^{2} - R^{2})$   $(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{0} (R^{2} - R^{2})$ 

式中、 $R^{11}$ は置換されてもよいフェニル基、置換されてもよいチエニル基又は 置換されてもよいピリジル基を示し、 $R^{1}$ 、m、 $R^{2}$  は前記と同じ意味を示す。

(I'-12) は、(I'-11)((II) を原料に用いて (I'-7) を製造する場合と同様の条件で合成される)ジオキサン等のエーテル類、エタノール等のアルコール類、水及びそれらの混合物の溶媒中、二酸化セレンで  $1\sim24$  時間、加熱還流することにより得られる。また、ACS Monograph 186

"Oxidations in Organic Chemistry", 1990, 103-104に記載されている無水クロム酸、二酸化マンガン等の酸化剤を用いても得ることができる。
⑦

$$(R^{1})_{m}$$

$$C < SCH_{3}$$

$$SCH_{3}$$

$$Dase$$

$$(X II)$$

$$(I ' - 9)$$

$$(VIII)$$

$$(R^{1})_{m}$$

$$(R^{2})_{m}$$

$$(R^{1})_{m}$$

$$(R^{2})_{m}$$

式中、R¹、m、R³は前記と同じ意味を示す。

式 [XII] の化合物は公知であるか、又は常法により合成できる(例えば、 Tetrahedron, 42 (12), 3029-96 (1986))。式 [I'-9] の 化合物は [I'-7] の化合物を製造する場合と同様の条件で反応させることにより得られる。

Ł

8

$$(R^{1})_{m}$$

$$R^{g}$$

$$R^{g}$$

$$H_{3}CO$$

$$CHN$$

$$CH_{3}$$

式中、 $R^1$ 、m、 $R^8$ 、Yは前記と同じ意味を示す。

[I'-11] の化合物はDMF、DMS O等の溶媒中、あるいは無溶媒で、 [I'-10] の化合物とN、Nージメチルホルムアミドジメチルアセタールと 加熱還流した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製することにより得られる。

9

$$(R^{1})_{m}$$

(I' -13)

式中、 $R^1$ 、m、 $R^8$ 、Yは前記と同じ意味を示す。

式 (XIII) の化合物は活性メチレン化合物を示し、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ は同一又は相異なって、シアノ基、アルコキシカルボニル基、低級アルキル基でモノもしくはジ置換されてもよいカルバモイル基を示す。式 (I'-13) の化合物は常法により合成できる( Liebigs Ann. Chem. (I'-13) の化合物は活性メチレン化合物を示し、(I'-13) の化合物は常法により合成できる( Liebigs Ann. Chem. (I'-13) の化合物ではない。

10

$$(R^{1})_{m}$$

$$(R^{2})_{m}$$

式中、R¹、m、R®、Yは前記と同じ意味を示す。

式〔XIV〕の化合物は1級アミン、ヒドラジン、ヒドロキシアミン又はアルコキシアミンを示し、R<sup>14</sup>は低級アルキル基、置換されてもよいフェニル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノ基、ヒドロキシ基、置換されてもよいフェニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基を示す。

 $\{I'-14\}$  の化合物は溶媒中、酸の存在下、反応温度 $10\sim150$  ℃で反応させることにより得られる。

溶媒としてはメタノール、エタノール、nープタノール等のアルコール類、ジオキサン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム、1.2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、DMF、DMSO等が挙げられる。酸としては、塩酸、硫酸等の無機酸、シュウ酸、パラトルエンスルホン酸等の有機酸、三フッ化ホウ素エーテラート等のルイス酸等が挙げられる。

0

$$(R^1)_{m}$$
 $(I'-12)$ 
 $(R^1)_{m}$ 
 $(I'-15)$ 
 $(R^1)_{m}$ 
 $(I'-16)$ 

Na0C1

acid

 $(R^1)_{m}$ 
 $(I'-16)$ 

式中、R<sup>1</sup>、m、R<sup>8</sup>、Yは前記と同じ意味を示す。

式 [I'-15] 及び [I'-16] の化合物は、溶媒中、酸の存在下-5~40℃で次亜塩素酸ナトリウムを加えることにより得られる。

溶媒としては水、ジクロロメタン等のハロゲン化炭化水素等が挙げられる。酸としては、塩酸、硫酸等の無機酸等が挙げられる。

反応終了後は、通常の後処理を行うことにより目的物を得ることができる。本 発明化合物の構造は、IR、NMR、MASS等から決定した。

## 発明を実施するための最良の形態:

次に実施例、参考例を挙げて本発明を更に詳しく説明する。

#### 参考例1

2-(3-オキソ-3-フェニル-1-メチルチオプロピリデン) -インダン -1, 3-ジオン

2ービス(メチルチオ)メチレンーインダンー1, 3ージオン12.5g、アセトフェノン6.0g、よくすりつぶした水酸化カリウム6.6g及び無水DMF 200mlを懸濁し、室温で一晩攪拌した。反応液を氷水中に注ぎ1NーHC1を加えてpHを3~4にした。析出した結晶を減圧濾過し、乾燥して2ー〔3ーオキソー3ーフェニルー1ーメチルチオプロピリデン〕ーインダンー1, 3ージオン12gを得た。

## 実施例1

2-7ェニルー4-メチルチオー5 H-インデノ〔1, 2-b〕ピリジンー5ーオン(化合物番号 I-3)

参考例1で得られた化合物12g、酢酸アンモニウム28.5g及び酢酸750 m1を100℃で6時間攪拌し、一夜放置した。析出した結晶を濾過し、アセトン、エーテルで洗浄して目的物を4.5g (m. p. 179-80℃)を得た。 実施例2

2-(2-メトキシフェニル)-4-メチルチオー5 H-インデノ [1, 2-b] ピリジン-5-オン (化合物番号 I-6)

2-ビス(メチルチオ)メチレンーインダンー1、3-ジオン2.5 g、2-メトキシアセトフェノン1.5 g、よくすりつぶした水酸化カリウム6.6 g及び無水 DMF 4.0 m 1 を懸濁し、7.0 ℃で3 時間、続いて1.0.0 ℃で1 時間攪拌した。反応液を氷水中に注ぎ 1 N - H C 1 を加え p H  $ext{the }3$   $ext{the }4$  にして析出した結晶を減圧 適し、乾燥して1.4 gの結晶を得た。得られた結晶1.4 g  $ext{the }4$  g  $ext{the }4$  g  $ext{the }4$  g  $ext{the }4$  に懸濁し、1.0.0 ℃で $ext{the }6$  時間攪拌した。反応液を氷水中に注ぎ、析出した結晶を濾取し乾燥した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液;クロロホルム)精製して、目的物 $ext{the }4$  g (mp  $ext{the }2.0.0-2$  ℃)を得た。

## 実施例3

(2-(2-ヒドロキシフェニル)-4-メチルチオー5H-インデノ [1, 2-b] ピリジン-5-オン(化合物番号I-10)

2-(2-x++2)フェニル)-4-x+ルチオー5 H-4ンデノ〔1、2-b〕ピリジン-5-オン0.95 gとピリジン塩酸塩1.0 gを窒素雰囲気下で 150  $\mathbb{C}$  2.0 分攪拌した。放冷後氷-水を加えクロロホルム抽出し、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)で精製して目的物0.45 g(mp228-30  $\mathbb{C}$ )を得た。

#### 実施例 4

2-7ェニルー4-メチルスルフィニルー5 H-インデノ [1, 2-b] ピリ

2

# ジン-5-オン (化合物番号 I-11)

## 実施例5

2-7ェニルー4-メチルスルホニルー5 H-インデノ〔1, 2-b〕 ピリジンー5-オン(化合物番号 I-1 2)

2-7ェニルー4-メチルチオー5 H-インデノ[1, 2-b] ピリジンー5 ーオン0.64 gをクロロホルム50 m 1 に溶解し、クロロホルム50 m 1 に溶解したメタクロロ過安息香酸1.23 gを滴下し、1 時間還流した。放冷後反応液を1 N-水酸化ナトリウム水溶液、次いで飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製して目的物0.4 g (mp 232-3  $\mathbb{C})$  を得た。

## 実施例6

2-フェニルー4-メトキシー5H-インデノ〔1, 2-b〕ピリジン-5-オン(化合物番号I-13)

2-フェニルー4-メチルスルホニルー5H-インデノ〔1, 2-b〕ピリジンー5-オン0.53gをメタノール15mIに懸濁し、28%ナトリウムメチラートメタノール溶液0.32gを滴下し、20分還流した。反応液を氷ー水中に注ぎ、析出した結晶を遮取して乾燥した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製して、目的物0.25g(mp192-5)を得た。

## 実施例7

2-7ェニルー4-(ジメチルアミノ)-5H-インデノ〔1, 2-b〕ピリジン-5-オン(化合物番号 <math>I-1 4)

2-7ェニルー4-メチルスルホニルー5 H-インデノ〔1, 2-b〕ピリジンー5-オン0.53 gをDMF10 m1 に懸濁し、50%ジメチルアミン水溶液0.43 gを加えた。100 C で1 時間攪拌した後、<math>X-水中に注ぎ、析出した結晶をろ取して乾燥し、目的物0.38 g (mp112-4 C) を得た。

## 実施例8

2-7ェニルー4-9アノー5 Hーインデノ〔1, 2-b〕 ピリジンー5-オン (化合物番号 I-15)

2-メトキシー3-メトキシカルボニルー4-メチルチオー5H-インデノ(1, 2-b) ピリジン-5-オン(化合物番号I-16)

2, 5-ジヒドロ-3-メトキシカルボニル-4-メチルチオ-1H-インデ ノ〔1, 2-b〕ピリジン-2, 5-ジオン1.5gを無水DMF15m1に溶解 し60%水素化ナトリウムオイルディスパージョンを0.2g加え室温で15分攪 拌して、ヨウ化メチルを 1.4 g 加え一夜攪拌した。反応液を氷ー水中に注ぎベンゼン抽出し、飽和食塩水で洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、ベンゼン)精製して、目的物 0.1 g (mp145-7) を得た。

#### 実施例10

2-7ェニルー4-メチルチオー5 Hーインデノ〔1, 2-b〕 ピリジンー5ーオール(化合物番号 $\Pi-4$ )

2-7ェニルー4-メチルチオー5 H-インデノ[1, 2-b] ピリジンー5 ーオン0.3 g、水素化ホウ素ナトリウム0.25 gをエタノール20 m1 に懸濁し、室温で2 時間攪拌した。反応液を氷ー水中に注ぎ、1 N-HC1 を加え弱酸性にして、析出した結晶をろ取し乾燥した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製して目的物0.23 g (mp 200-3°C) を得た。

#### 実施例11

2-7ェニルー4-メチルチオー5 H-インデノ〔1, 2-d〕 ピリミジンー 5-オン(化合物番号H-5)

2-ビス(メチルチオ)メチレンーインダンー1、3-ジオン2.3 g、ベンズアミジン塩酸塩1.83 g及び炭酸カリウム1.2 7 gを無水DMFに懸濁し、50 ~60 ℃で1時間攪拌した。反応液を氷-水中に注ぎ、ベンゼン抽出して、有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して、得られた粗生成物をベンゼンーへキサンから再結晶して目的物を1.0 g (mp 228-9 ℃)を得た。

## 実施例12

2-(6-メチル-2-ピリジル)-4-メチルチオ-5 H-インデノ [1, 2-d] ピリミジン-5-オール (化合物番号 $\Pi-3$ )

2-(6-メチル-2-ピリジル)-4-メチルチオ-5 H-インデノ(1, 2-d) ピリミジン-5-オン0.6 g、水素化ホウ素ナトリウム0.5 gをエタノール30 m l に懸濁し、室温で2 時間攪拌した。反応液を氷-水中に注ぎ1 N- H C l を加え中和して、析出した結晶をろ取し乾燥した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製して目的物0.51 g(m p 204-6 °C)を得た。

## 参考例2

5-(N, N-ジメチルカルバモイル) -インダン-1, 3-ジオン

無水酢酸 (37.7g) に、4-(N, N-ジメチルカルバモイル) 無水フタル酸 (13.5g, 61.6 mmol) とアセト酢酸 t-ブチル (19.5g, 123 mmol) とを加え、トリエチルアミン (12.5g, 123 mmol) を満下し、70~80℃

で4時間反応させた。反応後減圧下に過剰の無水酢酸と、生じた酢酸を留去し、 残渣を水(200ml)と濃塩酸(13ml)より調製した塩酸水に注加し、クロロホルム(50ml×5)で抽出した。

クロロホルム層を水洗(50m1×2)後無水硫酸マグネシウムで乾燥し、クロロホルムを減圧下に留去した。

この残渣をクロロホルムーエーテルの混合溶媒を加えて結晶化させ、表記化合物 5.4g (mp  $133\sim5$  °C) を得た。

#### 参考例3

2 - ビス(メチルチオ)メチレン - 5 - (N, N - ジメチルカルバモイル) - インダン - 1, 3 - ジオン

5-(N, N-ジメチルカルバモイル)-インダン-1, 3-ジオン(5g, 23.26mol)を、DMF(50ml)に溶解した。この溶液に水酸化ナトリウム(1.86g, 46.5mol)を水(5ml)に溶解した液を室温にて加えたあと、二硫化炭素(2.65g, 34.9mol)を室温にて滴下し、そのまま2時間攪拌した。この溶液に、水冷下ョウ化メチル(13.2g, 93mol)を1時間かけて滴下し、さらに一夜攪拌した。反応液を水(300ml)にあけ、生ずる結晶を濾取、水洗、乾燥し、エーテルより再結晶した。収量6.0g, 収率80%, mp 145~7℃

#### 実施例 1 3

2-メチルー4-メチルチオー7-(N, N-ジメチルカルバモイル)-5 H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジン-5-オン及び、2-メチル-4-メチルチオ-8-(N, N-ジメチルカルバモイル)-5 H-インデノ〔1, 2-d〕

ピリミジン-5ーオン(化合物番号Ⅲ-1, Ⅲ-2)

2-EZ (メチルチオ) メチレンー5-(N, N-i) メチルカルバモイル)ーインダンー1、3-i オン(1.50g, 4.67mol)をDMF(30ml)に溶解し、この溶液にアセトアミジン塩酸塩(0.44g, 4.67mol)と、無水炭酸カリウム(0.64g, 4.67mol)を加えて、60°~70° で一夜反応させた。反応液を水(200ml)にあけ、クロロホルム( $30ml \times 3$ )抽出し、クロロホルム層を水洗( $50ml \times 2$ )し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、クロロホルムを減圧下に留去した。その残渣をカラムクロマトグラフィーで精製し、表記化合物のうちの7-カルバモイル体を0.55g(mpl 155-6°)、8-カルバモイル体を0.45g(mpl 169-70°)得た。

#### 実施例14

2-メチルー4-メチルスルホニルアミノー5 H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジンー5-オン(化合物番号II-13)

60%水素化ナトリウムオイルデスパージョン0.08gを無水DMF5m1に 懸濁し0℃に冷却して、メタンスルホンアミド0.19gを少量ずつ加えた。20 分攪拌した後、2-メチル-4-メチルチオー5H-インデノ〔1,2-d〕ピ リミジン-5-オン0.48gを加え室温で一夜攪拌した。さらに徐々に昇温し 120℃で2時間攪拌した。放冷後氷-水中に注ぎ1N-塩酸で酸性にし、析出 した結晶を乾燥し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、メタノール :クロロホルム=1:9)精製して目的物0.15g(mp185-7℃)を得た。 参考例4

2. 4-ジフェニルピリミジン-5-カルボン酸エチル

3 - ジメチルアミノ - 2 - ベンゾイルアクリル酸エチル 2 g、ベンズアミジン 塩酸塩 1. 2 5 g、炭酸カリウム 1. 1 gを無水 DMF に懸濁し7 0 ℃で 2 時間攪拌 した。放冷後反応液を氷ー水中に注ぎベンゼン抽出し、飽和食塩水で洗浄した後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、酢酸エチル:ベンゼン=1:3)精製して目的物1.56g (mp50-2°C) を得た。

## 参考例5

## 2, 4-ジフェニルピリミジン-5-カルボン酸

2, 4-ジフェニルピリミジンー5-カルボン酸エチル1.56 gをメタノール 16 m 1 に溶解し、50 % に加熱した。水7 m 1 に溶解した炭酸ナトリウムを加え 5 時間還流した。冷却後水を加え 1 N - 塩酸で酸性にし、クロロホルム抽出した後、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して目的物を1.1 g得た。

## 実施例15

2-7ェニルー5 Hーインデノ〔1, 2-d〕 ピリミジンー5-オン(化合物 番号 II -14)

2、4-ジフェニルピリミジン-5-カルボン酸 0.4 g とポリリン酸 6.1 g を 窒素雰囲気下、170  $\mathbb C$ で一夜攪拌した。放冷後水を加えてクロロホルム抽出し、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、メタノール:クロロホルム=1:9)精製して目的物 0.2 g  $(mp171-3\mathbb C)$  を得た。 実施例 16

2-ベンゾイルー4-メチルチオー5H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジンー5-オン(化合物番号H-26)

# 参考例6

2-[3-オキソ-3-(4-ピリジル)-1-メチルチオプロピリデン]- インダン-1, 3-ジオン

60%水素化ナトリウムオイルデスパージョン8.0gを無水DMF300m1中に懸濁させ、4ーアセチルピリジンを滴下した。室温で20分攬拌して、2ービス(メチルチオ)メチレンーインダンー1、3ージオン25gを加え室温で一晩攪拌した。反応液を氷水中に注ぎ1Nー塩酸を加えてpH7にし、析出した結晶をろ取し乾燥した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製して、目的物18.6gを得た。

## 参考例7

モルホリン-1-カルボキシアミジン硝酸塩

モルホリン4.35gと3,5-ジメチルピラゾールー1-カルボキシアミジン 硝酸塩2.01gを窒素雰囲気下で3時間還流した。過剰のモルホリンを減圧留去 し、得られた粗生成物に酢酸エチルを加え水で抽出した。水層を減圧留去し、目 的物2.5gを得た。

## 実施例17

2-ビス(メチルチオ)メチレン-インダン-1, 3-ジオン16.32g, 4-ピリジンカルボキシアミジン塩酸塩10.22g及び炭酸カリウム9.01gを無水DMFに懸濁し $70\sim80$ ℃で1時間攪拌した。反応液を水-氷中に注ぎ、析出した結晶をろ取した。水、ヘキサンで洗浄し乾燥して目的物16.19g (mp 267-9℃)を得た。

## 実施例18

2-ビス(メチルチオ)メチレンーインダンー1、3-ジオン3.13 g、モルホリンー1-カルボキシアミジン硝酸塩2.4 g及び炭酸カリウム1.73 gを無水 DMFに懸濁し、 $70\sim80$   $\mathbb C$ で4時間攪拌した。反応液を氷ー水中に注ぎ、析出した結晶をろ取し乾燥した。得られた粗生成物をクロロホルムーへキサンから再結晶して目的物1.25 g(mp237-8  $\mathbb C$ )を得た。

## 実施例19

2-7ェニルー4-メチルチオー5 H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジン (化合物番号 $\Pi-$ 6)

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & \\ & & & \\ \hline & & \\ & & \\ & & \\ \hline & & \\ & & \\ & & \\ \hline & & \\ & & \\ & & \\ \hline & & \\ & & \\ & & \\ \hline & & \\ & & \\ & & \\ \hline & & \\ \hline & & \\ & & \\ \hline & & \\ & & \\ \hline & & \\ \hline & & \\ & & \\ \hline & & \\ \hline & & \\ & &$$

4

2-ビス(メチルチオ)メチレンインダノン2.36g、ベンズアミジン塩酸塩 1.57g及び炭酸カリウム1.38gを無水DMFに懸濁し、70~80℃で2時間攪拌した。反応液を氷-水中に注ぎ、ベンゼン抽出し、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、ベンゼン)精製して、目的物 0.87g (mp 137-9℃)を得た。

## 実施例 2 0

実施例 2 1

2-7ェニルー4-メチルチオー5-ヒドロキシメチリデンー5H-インデノ (1, 2-d) ピリミジンー5-オン(化合物番号 $\Pi-8$ )

2-フェニルー4-ベンジルチオー5H-インデノ〔1, 2-b〕 ピリジン-5-オン(化合物番号I-19)

60%水素化ナトリウムオイルディスパージョン0.06gを無水DMF 15 m1中に懸濁し、無水DMF 5 m1に溶解したベンジルメルカプタン0.2gを 滴下した。室温で5分攪拌した後、2 ーフェニルー4 ーメチルスルホニルー5 H ーインデノ [1, 2-b] ピリジンー5 ーオン0.53gを加え、100で1時間攪拌した。冷却後氷ー水中に注ぎクロロホルム抽出した後、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製して目的物0.35g [mp156-8%] を得た。

#### 実施例22

[2-[4-(1-メチル)] ピリジニウム[-4-メチルチオ-5H-インデノ[1, 2-d] ピリミジン[-5-オン] イオダイド (化合物番号[-3]2)

2-(4-ピリジル)-4-メチルチオー5H-インデノ〔1.2-d〕ピリミジン-5-オン0.23g及びヨウ化メチル<math>0.35gをジオキサン10m1に加

え5時間還流した。放冷後、析出した結晶をろ取し目的物 0.23g (mp 270 ℃以上)を得た。

NMR (DMSO): δ2.8 ppm (s, 3 H), 4.5 (s, 3 H), 7.8 (m, 3 H), 8.0 (d, 1 H), 9.0 (d, 2 H), 9.2 (d, 2 H)

## 実施例 2 3

2-(4-ピリジル)-4-メチルチオ-5-エトキシカルボニルヒドラゾノ-5H-インデノ(1, 2-d) ピリミジン-5-オン(化合物番号 $\Pi-5$ )

## 実施例 2 4

2-フェニルー4-メチルチオー5-ビス(エトキシカルボニル)メチリデン

-5 H - インデノ〔1、2 - d〕 ピリミジン-5 - オン(化合物番号 $\Pi$  - 1 0)

$$\begin{array}{c|c}
O & SCH_3 \\
\hline
N & \hline
 & CH_2 (CO_2C_2H_5)_2 \\
\hline
 & TiCl_4, Py/CH_2Cl_2
\end{array}$$

#### 実施例 25

2-7ェニルー4-メチルチオー5-エトキシイミノー5 H-インデノ [1, 2-d] ピリミジンー5-オン (化合物番号III-9)

2-7ェニルー4-メチルチオー5 H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジンー 5-オン1.01 g及びエトキシアミン0.43 gを1, 2-ジクロロエタン10 m1 に懸濁し、三7ッ化ホウ素エーテラートを0.3 m1 mえ 4 時間還流した。放冷後 溶媒を減圧留去し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出液、クロロホルム:  $^{+}$ +サン=1:1) で精製し、目的物1.1 g m p 160-2  $\mathbb{C}$ ) を得た。

# 実施例26

2-フェニル-4-メチルスルホニル-5H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジン-5-オン及び<math>2-フェニル-4-クロロ-5H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジン-5-オン(化合物番号II-54、II-55)

2-フェニルー4-メチルチオー5H-インデノ〔1, 2-d〕ピリミジンー 5-オン1.52g、濃塩酸2.5ml、水37.5mlをジクロロメタン12.5ml に溶解し0℃に冷却した。5%次亜塩素酸ナトリウム水溶液18.8gを滴下し、 0℃で5時間攪拌した。有機層を分離し飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグ ネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して、得られた粗生成物をカラムクロマトグラフィー(溶出液、クロロホルム)精製し、表記化合物のうちクロル体 0.38g (mp 184-7℃)、スルホニル体を 0.30g (mp 230-3℃) 得た。上記実施例を含め、本発明化合物の代表例を第1表、第2表、第3表に示す。

第 1 表

	Τ			
化合物番号	構造式 0 R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>			物理恒数 〔〕mp (℃)
	R²	R4	R <sup>3</sup>	
I - 1	SCH₃	Н	$\mathbb{Z}_{s}$	(218-20)
I - 2	"	"	-0CH <sub>3</sub>	(172-5 )
I - 3	"	"	-	(179-80)
I – 4	<i>"</i>	"	-C1	(239-41)
I – 5	. "	"	CI	(253-5 )
I - 6	<i>"</i>	"	OCH3	(200-2 )
I - 7	"	"	OCH <sub>3</sub>	(190-3 )
1 – 8	"	"	———— CH <sub>8</sub>	(180-2)

第 1 表 (つづき)

I -	9 SCH₃	H	C1C1	(267-70)
I -1	0 "	"	OH	(228-30)
I -1	1 SOCH <sub>3</sub>	. "		(228-9)
I -12	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	"	"	(232-3)
I -13	OCH <sub>3</sub>	"	"	(192-5)
I -14	N CH3	"	"	(112-4 )
I -15	CN	<i>"</i>		(245-6)
I -16	SCH <sub>3</sub>	сооснз	OCH3	(145-7)
I -17	OCH3	"	"	(145-50)
I -18	SC2H5	Ħ		(140-4 )
I —19	SCH <sub>2</sub> -	"	"	(156-8 )

#### (つづき) 第 1 表

I -20	SCH <sub>3</sub>	Н -	-\(\)	(205-10)
I -21	"	"	- <b></b> N	(237-9 )
I -22	"	"	-\(\)	(233-4 )
I -23	"	"	F	#1 [270以上]
I -24	"	"	CI	*2 [270以上]
I -25	"	"	-CFs	(204-6)
I -26	"	"	-√+ N-CH³ I⊖	*3 [270以上]
I -27	-SCH2CO2C2H5	"	$\sim$	(230-2 )
I -28	-NHC3H7	"	"	(243-5 )
I —29	-NHCH2-∕◯>+	"	"	(254-6)
I -30	-N_0	"	"	(253-6 )
100 1000				Į.

第 2 表

化合物 番 号	構造式	R <sup>2</sup> N R <sup>3</sup>	物理恒数 〔〕mp (℃)
	R²	R <sup>3</sup>	
II - 1	SCH <sub>s</sub>	· —СНз	(213-4)
II - 2	11	-CH <sub>2</sub>	(138-40)
11-3	"	- CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	(151-2 )
II — 4	"	CH <sub>3</sub>   	(127-8 )
II-5	"		(228-9 )
п-6	"	$-\sqrt[N]{}$	(220-2 )
II - 7	"	-\(\)	(237-8 )
II - 8	<i>"</i>	— N	(267-9 )

II - 9	SCH <sub>3</sub>	- N————————————————————————————————————	(236-7)
II -10	"	—осн₃	(215-6)
П-11	. "	—SCH₃	(234-6)
II -12	II .	-N < CH₃	(244-5)
II -13	NHSO₂CH₃	— СН <sub>з</sub>	(185-7)
II —14	H		(171-3 )
II —15	"	CH <sub>3</sub>	(158-9 )
II -16	"	-\(\)	(198-200)
II – 17	"	— N	(239-41)
II —18	SCH <sub>3</sub>	— NHCH₃	(248-250)
II — 19	"	NH <sub>2</sub>	(270以上)

II -20	SCH₃	NHCN	*5 (270以上)
II -21	. 11	−NHNO <sub>2</sub>	(215) dec
II -22	"	-NHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> N	(104-107)
II -23	SC₂H5	-	(170-171)
II -24	"	$-\sqrt{N}$	(192-193)
II -25	"	$-N < \frac{\text{CH}^3}{\text{CH}^3}$	(199-201)
п-26	SCH <sub>3</sub>	-c	(211-214)
II —27	"	−CH <sub>2</sub> OCH <sub>8</sub>	(151-153)
II —28	. "	-NH-	(210-3)
II — 29	"	-N-CH3	(175-6 )
II -30	u,	N—CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	(229-30)

		<u> </u>	
Ⅱ −31	SCH₃	CON CH <sub>3</sub>	(195-200)
II -32	. 11	-(+)N - CH₃ 1 Θ	(270以上)
II -33	"	$- \underbrace{ \left( + \right)}_{N - C_2H_5}^{N - C_2H_5}$	*7 (270以上)
II -34	u.	- CH³ CH³	*8 (270以上)
II -35	"	- V - CH₂CH=CH₂	(250-60)
II -36		$-\underbrace{\left(+\right)}_{N-CH_{2}}^{Br}\underbrace{\circ}_{-}$	(215-8)
II -37	"	N - CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	*9 (270以上)
П —38	<i>"</i>	$- \underbrace{+}_{N - CH_2CN}$	(250) dec
II -39	"	N	(259-60)
∏ −40		-N	(219-22)
II -41	"	-N0	(237-8 )

II -42	SCH₃	-N	(240. 5-2)
II —43	. , ,,,	-N CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> N CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	*10 粘稠な Oil
II -44	"	- NCH2CH2N 0	(134-6)
II -45	"	-NHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> N CH <sub>3</sub>	(159-60)
II -46	u,	-N_N-CH <sub>3</sub>	(156-8 )
II -47	"	-N $N$ $N$	[204-7]
II -48	. "	-N N → OCH3	(216-20)
п-49	<b>"</b>	-N CH₃	(264-5 )
_II −50	"	−N CCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	23.8 n <sub>D</sub> 1.6285
II -51	<i>"</i>	$-N \xrightarrow{OC_2H_5} OC_2H_5$	23.9 n <sub>D</sub> 1.6137

<del></del>			
II -52	SCH₃	CH <sub>3</sub> - SO <sub>3</sub> O	(260) dec
II -53	"	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub>	(264) dec
II —54	C1		(184-7)
II —55	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>		(230-3 )
II —56	−SCH <sub>3</sub>	-{H}	(149-51)
II -57	— SCH₃	CI	(242-5 )
II —58	-N < CH₃	C1 N	(203-4)

II -59 -SCH<sub>3</sub> C1 (218-21)

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>-CDCl<sub>3</sub>), δ: ppm

- \*4 2.5(s, 3H), 7.3(s, broad 2H), 7.6(m, 4H)
- \*5 2.6(s, 3H), 7.7(m, 4H)

(IR(KBr):  $\nu_{\text{co}}$  1700 cm<sup>-1</sup>  $\nu_{\text{cn}}$  2200 cm<sup>-1</sup>)

'H-NMR (DMSO-d<sub>s</sub>), δ:ppm

- \*6 2.8(s, H), 4.5(s, 3H), 7.8(m, 3H), 8.0(d, 1H), 9.0(d, 2H), 9.2(d, 2H)
- \*7 1.6(t,3H), 2.8(s,3H), 4.8(q,2H), 7.8(m,3H), 8.0(d,1H), 9.0(d,2H), 9.3(d,2H)
- \*8 1.7(d,6H), 2.8(s,3H), 5.2(m,1H), 7.8(m,3H), 8.1(d,1H), 9.0(d,2H), 9.4(d,2H)
- \*9 2.8(s, 3H), 4.0(m, 2H), 4.8(m, 2H), 7.8(m, 3H), 8.0(d, 1H), 9.0(d, 2H), 9.2(d, 2H)

<sup>1</sup>H-NMR(CDCI<sub>3</sub>), δ : ppm

\*10 2.3(s.3H), 2.4(s,3H), 2.5(s,3H), 2.6(m,2H), 3.4(d,3H), 3.9(m,2H), 7.6(m,4H)

第 3 表

化合物番号	構造式	物理恒数 〔 〕 卹 (℃)
Ш—1	CH <sub>3</sub> NC SCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> NC CH <sub>3</sub>	(155-6)
Ⅲ—2	CH <sub>3</sub> N-C=0 CH <sub>3</sub>	(169-70)
Ⅲ—3	OH SCH <sub>3</sub>	(204-6 )
III — 4	OH SCH <sub>3</sub>	(200-3 )

Ⅲ-5	NNHCO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SCH <sub>3</sub>	〔246-8〕
III — 6	SCH <sub>3</sub>	( 137-9 )
ш-7	SCH <sub>3</sub>	〔 253- <b>4</b> 〕
Ⅲ—8	CHOH SCH 2	(241-3) dec

Ⅲ 9	NOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SCH <sub>2</sub>	( 160-2 )
Ш—10	EtO <sub>2</sub> C CO <sub>2</sub> Bt SCH <sub>3</sub>	<b>( 153-6 )</b>
<b>Ⅲ</b> −11	NC CN SCH <sub>3</sub>	( 263-4 )

本発明化合物は、広範囲の種類の糸状菌に対しすぐれた殺菌力をもっているこ とから、花卉、芝、牧草を含む農園芸作物の栽培に際し発生する種々の病害、と くにうどんこ病やべと病の防除に使用することが出来る。たとえば、キュウリの うどんこ病(Sphaerotheca fuliginea)、トマトのうど んこ病(Erysiphe cichoracearum)、イチゴのうどんこ 病(Sphaerotheca humuli)、タバコのうどんこ病(Ery siphe cichoracearum)、リンゴのうどんこ病(Podos <u>phaera</u> leucotricha)、カキのうどんこ病(Phyllac tinia kakicola)、ブドウのうどんこ病(Uncinula n ecator)、べと病 (Plasmopara viticola)、ナシの うどんこ病(Phyllactinia pyri)、オオムギのうどんこ病 (Erysiphe graminis f. sp. hordei)、コムギの うどんこ病(Erysiphe graminis f. sp. tritici)、 オーチャードグラスのうどんこ病(Erysiphe graminis)、ヒ マワリのうどんこ病 (Sphaerotheca fuliginea)、ガー ベラのうどんこ病 (Sphaerotheca fuliginea)、バラの うどんこ病(Sphaerotheca pannosa)などの病害防除に使 用することが出来る。

また、ベンズイミダゾール系殺菌剤(例えば、チオファネートメチル、ベノミル、カルベンダジム)に耐性を示すキュウリうどんこ病菌(Sphaerotheca fuliginea)や、エルゴステロール生合成阻害型の殺菌剤(例えば、トリアジメホン、トリフルミゾール)に感受性が低下しているキュウリうどんこ病菌(Sphaerotheca fuliginea)に対しても本発明化合物はこれら菌の感受性菌と同様に有効である。

本発明化合物は、水棲生物が船底、漁網等の水中接触物に付着するのを防止するための防汚剤として使用することも出来る。

このようにして得られた本発明化合物を実際に施用する際には他成分を加えず

純粋な形で使用できるし、また農薬として使用する目的で一般の農薬のとり得る 形態、即ち、水和剤、粒剤、粉剤、乳剤、水溶剤、懸濁剤等の形態で使用することもできる。添加剤および担体としては固型剤を目的とする場合は、大豆粉、小麦粉等の植物性粉末、珪藻土、燃灰石、石こう、タルク、パイロフィライト、クレイ、鉱物油、植物油等の鉱物性微粉末が使用される。液体の剤型を目的とする場合は、ケロシン、鉱油、石油、ソルベントナフサ、キシレン、シクロヘキサン、シクロヘキサノン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、アルコール、アセトン、鉱物油、植物油、水等を溶剤として使用する。これらの製剤において均一かつ安定な形態をとるために、必要ならば界面活性剤を添加することもできる。このようにして得られた水和剤、乳剤、懸濁剤は水で所定の濃度に希釈して懸濁液あるいは乳濁液として、粉剤・粒剤はそのまま植物に散布する方法で使用される。

次に、本発明の組成物の実施例を若干示すが、添加物及び添加割合は、これら 実施例に限定されるべきものではなく、広い範囲に変化させることが可能である。 製剤実施例中の部は重量部を示す。

### 実施例27 水和剤

本発明化合物	40部
珪藻土	53部
高級アルコール硫酸エステル	4部
アルキルナフタレンスルホン酸塩	3.部

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分40%の水和剤を得る。

# 実施例28 乳剤

本発明化合物	3部
キシレン	45部
ジメチルホルムアミド	45部
ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル	7部
以上を混合溶解すれば、有効成分3%の乳剤を得	<b>事る。</b>

# 実施例29 粉剤

本発明化合物

10部

タルク

89部

1部

ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル 1部

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分10%の粉剤を得る。

### 実施例30 粒剤

本発明化合物5部クレー73部ベントナイト20部ジオクチルスルホサクシネートナトリウム塩1部

以上をよく粉砕混合し、水を加えてよく練り合せた後、造粒乾燥して有効成分 5%の粒剤を得る。

# 実施例31 懸濁剤

リン酸ナトリウム

本発明化合物10部リグニンスルホン酸ナトリウム4部ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム1部キサンタンガム0.2部水84.8部

以上を混合し、粒度が1ミクロン以下になるまで湿式粉砕すれば、有効成分10%の懸濁剤を得る。

なお、本発明化合物は単独でも十分有効であることは言うまでもないが、効力が不十分もしくは弱い病害又は有害昆虫、ダニに対しては各種の殺菌剤や殺虫・ 殺ダニ剤の1種又は2種以上と混合して使用することも出来る。

本発明化合物と混合して使用出来る殺菌剤、殺虫剤、殺ダニ剤、植物生長調節剤の代表例を以下に示す。

### [殺菌剤]

キャプタン、フォルペット、チウラム、ジネブ、マンネブ、マンコゼブ、プロ ピネブ、ポリカーバメート、クロロタロニル、キントーゼン、キャプタホル、イ プロジオン、プロサイミドン、ビンクロゾリン、フルオロイミド、サイモキサニ ル、メプロニル、フルトラニル、ペンシクロン、オキシカルボキシン、ホセチル アルミニウム、プロパモカーブ、トリアジメホン、トリアジメノール、プロピコ ナゾール、ジクロブトラゾール、ビテルタノール、ヘキサコナゾール、マイクロ プタニル、フルシラゾール、エタコナゾール、フルオトリマゾール、フルトリア フェン、ペンコナゾール、ジニコナゾール、サイプロコナゾール、フェナリモー .... ル、トリフルミゾール、プロクロラズ、イマザリル、ペフラゾエート、トリデモ ルフ、フェンプロピモルフ、トリホリン、ピリフェノックス、アニラジン、 ポリオキシン、メタラキシル、オキサジキシル、フララキシル、イソプロチオラ ン、プロベナゾール、ピロールニトリン、ブラストサイジンS、カスガマイシン、 パリダマイシン、硫酸ジヒドロストレプトマイシン、ベノミル、カルベンダジム、 チオファネートメチル、ヒメキサゾール、塩基性塩化銅、塩基性硫酸銅、フェン チンアセテート、水酸化トリフェニル錫、ジエトフェンカルブ、メタスルホカル・ ブ、キノメチオナート、ビナパクリル、レシチン、重曹、ジチアノン、ジノカッ プ、フェナミノスルフ、ジクロメジン、グアザチン、ドジン、IBP、エディフ ェンホス、メパニピリム、フェリムゾン、トリクラミド、メタスルホカルブ、フ ルアジナム、エトキノラック、ジメトモルフ、ピロキロン、テクロフタラム、フ サライド。

### [殺虫・殺ダニ剤]

クロルベンジレート、クロルプロピレート、プロクロノール、フェニソプロモレート、ジコホル、ジノブトン、クロルフェナミジン、アミトラズ、BPPS、PPPS、ベンゾメート、ヘキシチアゾクス、酸化フェンブタスズ、ポリナクチン、チオキノックス、CPCBS、テトラジホン、イソキサチオン、アベルメクチン、多硫化石灰、クロフェンテジン、フルベンズミン、フルフェノクスロン、BCPE、シヘキサチン、ピリダベン、フェンピロキシメート、フェンチオン、

フェニトロチオン、ダイアジノン、クロルピリホス、ESP、バミドチオン、フェントエート、ジメトエート、ホルモチオン、マラチオン、ジプテレックス、チオメトン、ホスメット、メナゾン、ジクロルボス、アセフェート、EPBP、ジアリホール、メチルパラチオン、オキシジメトンメチル、エチオン、ピラクロホス、モノクロトホス、メソミルモノクロトホス、アルディカーブ、プロポキシュール、BPMC、MTMC、ナック、カルタップ、カルボスルファン、ベンフラカルブ、ピリミカーブ、エチオフェンカルブ、フェノキシカルブ、パーメスリン、サイパーメスリン、デカメスリン、フェンバレレート、フェンプロパスリン、ピレトリン、アレスリン、テトラメスリン、レスメスリン、ジメスリン、プロパスリン、ビフェンスリン、プロスリン、フルバリネート、シフルスリン、シハロスリン、フルシリネート、エトフェンプロックス、シクロプロトリン、トラロメスリン、シラネオファン、ジフルベンズロン、クロルフルアズロン、トリフルムロン、テフルベンズロン、ププロフェジン、機械油。

# 〔植物生長調節剤〕

ジベレリン類 (例えばジベレリンA、、ジベレリンA、、ジベレリンA、) IAA、NAA。

#### 産業上の利用可能性:

次に、本発明化合物が各種植物病害防除剤の有効成分として有用であることを 試験例で示す。防除効果は、調査時の供試植物の発病状態、すなわち葉、茎等に 出現する病斑や菌そうの生育の程度を肉眼観察し、菌そう、病斑が全く認められ なければ「5」、無処理区に比べ10%程度認めれば「4」、25%程度認めれ ば「3」、50%程度認めれば「2」、75%程度認めれば「1」、無処理区の 発病状態と差異がなければ「0」として、0~5の6段階に評価し、0、1、2、 3、4、5で示す。

### 試験例1 コムギうどんこ病防除試験(予防試験)

素焼きポットで栽培したコムギ幼苗(品種「農林61号」1.0~1.2葉期) に本発明化合物の水和剤の所定濃度の薬液を散布し、葉を風乾させた後、コムギ うどんこ病菌 (Erysiphe graminis f. sp. tritic i) の分生胞子を振り払い接種し、22~25℃の温室で7日間生育させ、防除効果を調査した。その結果を第4表に示す。

第 4 表

<del></del>			
化合物番号	有効成分濃度 (ppm)	防除効果	薬 害
I-1	200	4	なし
- 2	"	5	"
- 3	"	5	"
- 7	"	4	"
- 8	"	5	<i>"</i>
-14	"	5	"
-20	"	5 5	"
-22	"	5	"
-25	"	4	"
-26	"	5	. "
II - 5	"	5	<i>"</i>
- 7	"		"
- 8	"	4 5	"
-12	"	4	"
-22	"	4	<i>"</i> .
-24	"	4 5	· <i>"</i>
-25	″		"
-31	"	4	"
-32	"	5	"
-33	"	5	"
-34	"	4	"
-35	"	5	"
- 3 6	"	5	"
-37	"	5	"
-38	"	5	"
-41	"	5	"
-42	"	4	"
-43	"	5	"
-46	"	4	. "
-52	"	4	"
-53	"	4	"
Ⅲ-5	"	5	·· //
対照剤A *1	"	3	

\*1: sulfur, 水和硫黄75%水和剤

# 試験例2 キュウリうどんこ病防除試験

約3週間温室でポット栽培したキュウリ(品種「相模半白」)苗に、本発明化合物の水和剤の所定濃度の薬液を十分量散布し、風乾させたのち、キュウリうどんこ病菌(Sphaerotheca fuliginea、薬剤に感受性な菌、以下薬剤感性菌およびエルゴステロール生合成阻害型の殺菌剤に感受性が低下した菌、以下感受性低下菌)の分生胞子懸濁液を噴霧接種した。これを23~25℃の恒温室におき、菌接種10日後に発病状態を調査した。その結果を第5表に示す。

第 5 表

	<del></del>			<del></del>
化合物番号	有効成分濃度	防除効果		薬害
10日以田 5	(ppm)	薬剤感性菌	感受性低下菌	<b>光</b> 音
I-1	200	4	4	なし
-2	"	5	5	"
-3	. "	5	5	"
-4	"	5	· 5	"
-8	"	5	5	"
-20	"	5	5	"
-22	."	5	5	"
-25	<i>"</i>	4	4	"
-26	"	5	5	"
II — 5	"	5	5	, ,,
- 6	"	4	4	. "
-8	"	5	5	"
-22	"	4	4	"
-24	"	4	4	"
		· .		

	第	5 表	(つづき)	
-25	200	5	5	なし
-31	"	4	4	"
-32	"	5	5	iı
-33	"	5	5	"
-34	"	4	4	<b>"</b> .
-35	"	5	5	"
-36	"	5	5	"
-37	"	5	5	,, ··
-38	"	5	5.	"
-41	"	5	5	<i>"</i>
-42	"	4	4	"
-43	"	5	5	"
-46	"	. 4	4	"
-52	"	4	4	"
-53	"	4	4	"
<b>II</b> – 5	"	5	5	"
対照剤A*1	"	3	3	"
対照剤B*2	"	5	1	"

\*1: sulfur, 水和硫黄75%水和剤

\*2: triadimefon 25%水和剤

# 試験例3 ブドウベと病防除試験

露地植えブドウ(品種「甲斐路」、3年生)の葉を切りとり、直径30mmの円盤に打ちぬいたものを、本発明化合物の水和剤の所定濃度の薬液にうかべ、ブドウベと病菌(Plasmopara viticola)の遊走子のうの懸濁液を噴霧接種し、照明下、20℃、湿室に保ち、接種10日後に発病の状況を調査した。その結果を第6表に示す。

第 6 表

化合物番号	有効成分濃度 (ppm)	防除効果	薬 害
I - 5	200	5	なし
-9	"	4	"
II-45	"	4	<i>"</i> .
-46	"	4	"
対照剤C*8	"	4	"

\*3 マンゼブ75%水和剤

# 試験例4 リンゴ黒星病防除試験(予防試験)

素焼きポットで栽培したリンゴ幼苗(品種「国光」、3~4葉期)に、本発明 化合物の水和剤の所定濃度の薬液を散布し風乾させた後、リンゴ黒星病菌(Ve nturia inaequalis)の分生胞子を接種し、照明下(明・暗く りかえし)、20℃、高湿度の室内に2週間保持した後、防除効果を調査した。 その結果を第7表に示す。

第 7 表

化合物番号	有効成分濃度 (ppm)	防除効果	薬 害
I - 2 6	200	4	なし
II - 3 2	"	4	"
-43	<i>"</i>	4	"
-45	ı,	4	"
-46	<i>"</i> ·	4	<i>"</i>
対照剤D*4	"	4	"

\* 4 キャプタン 80%水和剤

## 請求の範囲

# 1. 一般式 [ I ]

$$(R^1)_{m} \xrightarrow{X} R^2$$

$$Y$$

$$R^3$$

〔式中、mは1~4の整数、R¹は、同一又は相異なって、水素原子、低級アル キル基、低級アルコキシ基、低級ハロアルコキシ基、低級アルキルチオ基、低級 ハロアルキル基、低級アルコキシカルボニル基、ニトロ基、低級アルキルでモノ もしくはジ置換されてもよいカルバモイル基またはハロゲン原子を表し、Xは C=Z 〔Z は酸素原子、CH(OH)、 $Cr^1(r^2)$  ( $r^1$ 、 $r^2$  は同一又は相異なってシアノ 基、アルコキシカルボニル基、または低級アルキルでモノもしくはジ置換されて もよいカルバモイル基を表す。)、Nr³ (r³は低級アルキル基、置換されてもよ いフェニル基、低級アルコキシ基、低級アルキルアミノ基、ヒドロキシ基、置換 されてもよいフェニルアミノ基、低級アルコキシカルボニルアミノ基を表す。)〕、 CH(OH)、CH₂ を表し、YはN、C(R⁴) (R⁴ は、水素原子、低級アルコキシカル ボニル基を表す。)を表し、R<sup>2</sup>は、水素原子、S(0)。r<sup>5</sup>(r<sup>5</sup>は置換されてもよ い低級アルキル基、nは0、1又は2を表す。)、低級アルコキシ基、低級アル キルスルホニルアミノ基、置換されてもよいフェニルスルホニルアミノ基、シア ノ基、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、モルホリノ基、又は置換されてもよいフェ ニルアルキルもしくは低級アルキルで置換されていてもよいアミノ基を、R®は、 水素原子、低級アルコキシ基、低級アルキル基、シクロアルキル基、置換されて もよいベンゾイル基、置換されてもよいチエニルカルボニル基、置換されてもよ いピリジルカルボニル基、低級アルコキシアルキル基、低級アルキルチオ基、置 換されてもよいフェニル基、置換されてもよいN.S.Oを1~2個含む5~6

5

員のヘテロ環基、置換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいチエニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいピリジルで置換されたアルキル基、又はシアノ、ニトロ、N, S, Oを1~2個含む5~6員のヘテロ環で置換されたアルキル、置換されてもよいフェニル、低級アルコキシもしくは低級アルキルで置換されてもよいアミノ基を表す。〕で表される化合物及びその塩。

# 2. 式(IV)

$$(R^{1})_{m} \longrightarrow C \subset SCH_{3}$$

$$CH_{2}C - R^{5}$$

$$0$$

$$0$$

$$0$$

$$0$$

〔式中 $R^1$ 、mは前記と同じ意味を表し、 $R^5$ は低級アルキル基、シクロアルキル基、低級アルコキシアルキル基、置換されてもよいフェニル基、置換されてもよいN, S, Oを1~2 個含む5~6 員の $^$ テロ環基(但し、炭素原子で結合する)、置換されてもよいフェニルで置換されたアルキル基、置換されてもよいチェニルで置換されたアルキル基、置換されたアルキル基を表す。〕で表わされる化合物をアンモニウム塩存在下に閉環させることを特徴とする式〔I'~I

$$(R^1)_m$$
  $(I'-1)$ 

〔式中 $R^1$ 、m、 $R^5$  は前記と同じ意味を表す。〕で表わされる化合物の製法。

## 3. 式[I]

$$(R^{1})_{m} \qquad 0 \qquad SCH_{3} \qquad (II)$$

〔式中R¹、m、は前記と同じ意味を表す。〕で表わされる化合物と式〔Wī〕

$$R^8 - C < NH_2$$
 (VII)

$$(R^1)_m$$
  $(I'-7)$ 

〔式中、 $R^1$ 、m、 $R^8$  は前記と同じ意味を表す。〕で表わされる化合物の製法。

4 式(XI)

$$(R^1) \xrightarrow{m} N \qquad (X I)$$

〔式中、 $R^1$ 、m、 $R^8$  は前記と同じ意味を表す。〕で表わされる化合物を脱水縮合させることを特徴とする式  $\left(I'-10\right)$ 

$$(R^{1})_{\underline{m}}$$

$$N \longrightarrow \mathbb{R}^{8}$$

$$(I'-10)$$

〔式中、 $R^1$ 、m、 $R^8$  は前記と同じ意味を表す。〕で表わされる化合物の製法。 5.

(式中、X、Y、 $R^1$  、 $R^2$  、 $R^3$  、mは前記と同じ意味を表す。)で表わされる化合物及びその塩の 1 種又は 2 種以上を含有することを特徴とする農園芸用殺菌剤。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

	PCT/JP92/01384		
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER	-		
Int. C15 C07D221/16, C07D239	/93, C07D401/04,		
C07D403/04, C07D409 According to International Patent Classification (IPC) or to be	/04, C07D487/04 oth national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED			
Minimum documentation searched (classification system follower	by classification symbols)		
Int. Cl <sup>5</sup> C07D221/16, C07D239	• •		
C07D403/04, C07D409	/04, C07D487/04		
Documentation searched other than minimum documentation to the			
Electronic data base consulted during the international search (nam	ne of data base and, where practicable, search terms used)		
CAS ONLINE			
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category Citation of document, with indication, where			
X US, A, 4,717,725 (Alcon I	aboratories, Inc.), 1		
January 5, 1988 (05. 01.	88)		
	•		
· ·			
	<b>.</b>		
	• • •		
	·		
Further documents are listed in the continuation of Box C	. See patent family annex.		
Special categories of cited documents:  A" document defining the general state of the art which is not considere	date and not in conflict with the application but cited to understand		
to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filing dat	the principle or theory underlying the invention  "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be		
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other	considered novel or cannot be considered to involve an inventive		
special reason (as specified)  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be  considered to involve an inventive step when the document is			
means  combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art			
the priority date claimed	"&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search	Date of mailing of the international search report		
December 24, 1992 (24. 12. 92)	January 26, 1993 (26. 01. 93)		
lame and mailing address of the ISA/	Authorized officer		
Japanese Patent Office			
acsimile No.	Telephone No.		

A. 発明(	の屋ナアハ町の八年(ロー)		
Λ. π.	の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. C2 <sup>5</sup>		
		D220 (00	
	C07D403/04 C07	D239/93, C07D401/0 D409/04, C07D487/0	04,
B. 調查	を行った分野	D409/04, C07D487/0	) 4
調査を行った	こ 表小限 資料 (国際特許分類(IPC))		
	Int. CL <sup>5</sup>		
1	C07D221/16, C07	D239/93, C07D401/0	) <b>4</b> .
	00111103704, 007	D409/04, C07D487/0	4
最小限資料以	例の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
	•	• •	
国際理査で伸	用した電子データベース(データベースの名称、調		
	CAS ONLINE	査に使用した用語)	
• 		•	
C. 関連す	ると認められる文献		
	o c is o strong to strong		
引用文献の カテゴリー*	引用文献ター及び一部の策議が関連。	するときは、その関連する箇所の表示	関連する
**			請求の範囲の番号
X	US, A, 4,717,725 (Alco	on Laboratories , Inc.),	1
	5. 1月. 1988 (05. 01. 8.	8)	•
	·		
			•
	にも文献が列挙されている。		
		□ パテントファミリーに関する別紙を	黑。
k 引用文献の 「A・独にWin	)カテゴリー (のちて 女性ではなった。 ************************************	「丁」国際出願日又は優先日後に公表された。	がサフキュア出席と
「E」先行文献	のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの ではあるが、国際出顧日以後に公表されたもの	不相ずるものではなく、発明の原理又は	理論の理解のため
「L」優先権主	提に捉裳を提起する文献又は他の文献の発行日	にが用するもの	
石しては	他の行列な理由を確立するために引用する文件	「X」特に関連のある文献であって、当該文意	のみで発明の新規
(埋田を	( <b>पर</b> )	性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献	N 1-44-0 4 PM 4 - 4
「V」田城に配	る開示、使用、展示等に含及する文献	献との、当業者にとって自明である組合	せに トーア半半年
の後に公	日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日表された文献	かないと考えられるもの	とによっ (延少性)
		「&」同一パテントファミリー文献	
際調査を完了		国際調査報告の発送日	
	24.12.92	26.01 <b>.93</b>	
称及びあて先		特許庁審査官(機限のある職員)	T
日本	国特許庁(ISA/JP)	竹町   春堂日(横段のある職員)	6701
郵(· 亩亩4	更番号100	赤坂信一点	
不不自	下千代田区霞が関三丁目 4番3号		
		電話番号   0.3 - 3.5.8.1 - 1.1.0.1   内値	2 4 5 9